

(19) 世界知的所有権機関  
国際事務局



(43) 国際公開日  
2001 年 7 月 5 日 (05.07.2001)

PCT

(10) 国際公開番号  
**WO 01/48116 A1**

- (51) 国際特許分類: C09K 11/06, H05B 33/14 (72) 発明者: 福岡賢一 (FUKUOKA, Kenichi). 田上早苗 (TAGAMI, Sanae). 細川地潮 (HOSOKAWA, Chishio); 〒299-0205 千葉県袖ヶ浦市上泉1280番地 Chiba (JP).
- (21) 国際出願番号: PCT/JP00/09227
- (22) 国際出願日: 2000 年 12 月 26 日 (26.12.2000) (74) 代理人: 大谷 保(OHTANI, Tamotsu); 〒105-0001 東京都港区虎ノ門3丁目8番27号 巴町アネックス2号館 4階 Tokyo (JP).
- (25) 国際出願の言語: 日本語 (81) 指定国 (国内): CN, IN, KR.
- (26) 国際公開の言語: 日本語 (84) 指定国 (広域): ヨーロッパ特許 (AT, BE, CH, CY, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE, TR).
- (30) 優先権データ:  
特願平 11/372514 1999 年 12 月 28 日 (28.12.1999) JP  
特願 2000/328726 2000 年 10 月 27 日 (27.10.2000) JP
- 添付公開書類:  
— 国際調査報告書  
— 請求の範囲の補正の期限前の公開であり、補正書受領の際には再公開される。
- (71) 出願人: 出光興産株式会社 (IDEMITSU KOSAN CO., LTD.) [JP/JP]; 〒100-8321 東京都千代田区丸の内三丁目1番1号 Tokyo (JP). 2文字コード及び他の略語については、定期発行される各PCTガゼットの巻頭に掲載されている「コードと略語のガイダンスノート」を参照。

(54) Title: WHITE ORGANIC ELECTROLUMINESCENCE ELEMENT

(54) 発明の名称: 白色系有機エレクトロルミネッセンス素子

1	陰 極
3	発 光 媒 体 層 (青色系発光材料及び蛍光性化合物)
2	陽 極

1...CATHODE  
2...ANODE  
3...LUMINESCENT MEDIUM LAYER (BLUE LUMINESCENT MATERIAL AND FLUORESCENT COMPOUND)

(57) Abstract: A white organic electroluminescence element having one pair of electrodes and, pinched between them, a luminescent medium layer, characterized in that the luminescent medium layer comprises a blue luminescent material and a fluorescent compound having at least one of a fluoranthene skeleton, a pentacene skeleton and a perylene skeleton. The electroluminescence element emits a white light, exhibits high luminescence efficiency and has a long life, and thus has satisfactory performance capabilities in practical use.

[続葉有]



WO 01/48116 A1



---

(57) 要約:

白色発光し、発光効率が高く、長寿命である実用性において十分な性能を有する白色系の有機EL素子を提供する。一対の電極と、これらの電極間に挟持された発光媒体層を有する有機エレクトロルミネッセンス素子であって、上記発光媒体層が、青色系発光材料と少なくとも一つのフルオランテン骨格、ペンタセン骨格又はペリレン骨格を有する蛍光性化合物とを含有することを特徴とする白色系有機エレクトロルミネッセンス素子である。

## 明 細 書

### 白色系有機エレクトロルミネッセンス素子

#### 技術分野

本発明は、白色系有機エレクトロルミネッセンス素子（以下、エレクトロルミネッセンスを「E L」と略記する。）に関し、さらに詳しくは、高効率、かつ長寿命で白色系発光が得られる有機E L素子に関するものである。

#### 背景技術

電界発光を利用したE L素子は、自己発光のため視認性が高く、かつ完全固体素子であるため、耐衝撃性に優れるなどの特徴を有することから、各種表示装置における発光素子としての利用が注目されている。

このE L素子には、発光材料に無機化合物を用いてなる無機E L素子と有機化合物を用いてなる有機E L素子とがあり、このうち、特に有機E L素子は、印加電圧を大幅に低くしうる上、小型化が容易であって、消費電力が小さく、面発光が可能であり、かつ三原色発光も容易であることから、次世代の発光素子としてその実用化研究が積極的になされている。

この有機E L素子の構成については、陽極／有機発光層／陰極の構成を基本とし、これに正孔注入輸送層や電子注入層を適宜設けたもの、例えば陽極／正孔注入輸送層／有機発光層／陰極や、陽極／正孔注入輸送層／有機発光層／電子注入層／陰極などの構成のものが知られている。

最近では、ディスプレイ用の有機E L素子の開発が盛んに行われ、特に白色発光できる素子の開発に注力されている。白色系有機E L素子は、モノカラー表示、バックライトなどの照明としての用途の他、カラーフィルターを表示装置に装着し、フルカラー表示できるからである。

白色系の有機EL素子として、例えば、米国特許第5503910号明細書には、発光媒体層を青色発光層と緑色発光層の積層体とし、これに赤色系蛍光性化合物を添加した素子が開示され、米国特許第5683828号明細書には、青緑色発光層に赤色系蛍光性化合物であるホウ素系錯体を添加した発光媒体層を有する素子が開示され、特開平10-308278号公報には、青緑色発光層に赤色系蛍光性化合物であるベンゾチオキサンテン誘導体を添加した発光媒体を保有する素子が開示されている。

しかしながら、米国特許第5503910号明細書に記載の素子は、白色発光ではあるが発光効率が1ルーメン/W程度で、寿命が1000時間程度、米国特許第5683828号明細書に記載の素子は、白色発光ではあるが発光効率2.6cd/A程度、特開平10-308278号公報に記載の素子は、白色発光ではあるが発光効率が1ルーメン/W程度と、発光効率及び寿命共に実用性を十分満たすものではなかった。

### 発明の開示

本発明は、このような状況下で、白色発光し、発光効率が5ルーメン/W以上、5cd/A以上と高く、1万時間以上の長寿命である実用性において十分な性能を有する白色系の有機EL素子を提供することを目的とするものである。

本発明者らは、前記目的を達成するために、鋭意研究を重ねた結果、発光媒体層が、青色系発光材料と少なくとも一つのフルオランテン骨格、ペンタセン骨格又はペリレン骨格を有する蛍光性化合物とを含有し、この発光媒体を含む層を一对の電極間に挟持させてなる有機EL素子は、高効率及び長寿命であり、かつ白色発光が得られることを見出した。本発明は、かかる知見に基づいて完成したものである。

すなわち、本発明は、一对の電極と、これらの電極間に挟持された発光媒体層を有する有機エレクトロルミネッセンス素子であって、上記発光媒体層が、青色

系発光材料と少なくとも一つのフルオランテン骨格、ペンタセン骨格又はペリレン骨格を有する蛍光性化合物とを含有することを特徴とする白色系有機EL素子を提供するものである。

### 図面の簡単な説明

図1は、本発明の白色系有機エレクトロルミネッセンス素子の一構成例を示す図である。

図2は、本発明の白色系有機エレクトロルミネッセンス素子の別の構成例を示す図である。

図3は、本発明の白色系有機エレクトロルミネッセンス素子の別の構成例を示す図である。

図4は、本発明の白色系有機エレクトロルミネッセンス素子の別の構成例を示す図である。

### 発明を実施するための最良の形態

本発明の有機EL素子は、図1に示すように、一对の電極と、これらの電極間に挟持された発光媒体層を有する構造の素子である。

上記発光媒体層は、青色系発光材料と少なくとも一つのフルオランテン骨格、ペンタセン骨格又はペリレン骨格を有する蛍光性化合物とを含有する。

ここで発光媒体層とは、有機化合物から主になっており電極より注入される電子と正孔の輸送と再結合の場を与える媒体であり一層からなっても良いし、複数層からなっても良い。複数層の場合は正孔注入層、正孔輸送層、発光層、電子輸送層などが発光媒体層に含まれる。

本発明では、いくつかの層構成を採用できる。

(1) 第一の構成は、図1同様に、前記発光媒体層が前記青色系発光材料と前記蛍光性化合物とを含有する発光層Aを有するものである。

発光媒体層が、青色系発光層と前記発光層Aとからなっているとしても良い。

この時、発光層Aと発光層A以外の有機層より発光媒体層が形成されていても良い。例えば、図2に示すように、電荷輸送層（正孔注入層、正孔輸送層、電子輸送層など）と積層している場合が挙げられる。図2中、電荷輸送層／発光層Aの積層順は逆転していても良い。また、電荷輸送層の他にも電子障壁層、正孔障壁層、有機半導体層、無機半導体層、付着改善層など各種の層を挿入しても良い。

前記発光層Aが前記青色系発光材料と青色蛍光性ドーパントとからなる、及び／又は前記青色系発光層が前記青色系発光材料と青色蛍光性ドーパントとからなるとさらに好ましい。

(2) 第二の構成は、図3に示すように、前記発光媒体層が前記青色系発光材料からなる発光層Bと前記蛍光性化合物を含有する層とからなるものである。図3中、蛍光性化合物含有層／発光層Bの積層順は逆転していても良い。また、蛍光性化合物含有層又は発光層Bと電極との間に、電荷輸送層の他にも電子障壁層、正孔障壁層、有機半導体層、無機半導体層、付着改善層など各種の層を挿入しても良い。

この構成で、特に好ましいのは発光層Bが青色系発光層であり、蛍光性化合物含有層が発光材料と蛍光性化合物とからなる黄色、橙色又は赤色発光層の場合であり、青色系発光層が青色系発光材料と青色系発光のドーパントとからなることである。前記蛍光性化合物含有層に含有される発光材料としては青色発光材料または緑色発光材料が好ましい。

(3) 第三の構成は、図4に示すように、青色系発光層と前記蛍光性化合物層とからなる。図4中、蛍光性化合物層／青色系発光層の積層順は逆転していても良い。また、蛍光性化合物層又青色系発光層と電極との間に、電荷輸送層の他にも電子障壁層、正孔障壁層、有機半導体層、無機半導体層、付着改善層など各種の層を挿入しても良い。

ここで、蛍光性化合物層とは、蛍光性化合物が20～100重量%含有されている層であり、黄色、橙色又は赤色を発光する層である。このような構成で特に好ましいのは発光層が青色系発光層であり、蛍光性化合物層が蛍光性化合物からなる黄色、橙色又は赤色発光層であることである。またさらに好ましいのは青色系発光層が前記青色系発光材料と青色蛍光性ドーパントとからなることである。前記蛍光性化合物層に含有される発光材料としては青色発光材料または緑色発光材料が好ましい。

上述したように、第一～三の構成において、発光層A、発光層B及び青色系発光層が、前記青色系発光材料と青色蛍光性ドーパントとからなり、青色発光性能を高めても良い。青色蛍光性ドーパントは、発光層の性能を高めるため添加される青色蛍光性の化合物であり、好ましい例としては、スチリルアミン、アミン置換スチリル化合物、縮合芳香族環含有化合物が挙げられる。その添加量としては0.1～20重量%である。青色蛍光性ドーパントのイオン化エネルギーは、主成分のイオン化エネルギーよりも小さいと、電荷注入性が向上するため好ましい。

前記発光媒体層が、正孔輸送材料又は正孔注入材料を含有していても良い。

前記発光媒体層が、正孔輸送層又は正孔注入層を有していても良い。

前記発光媒体層が、電子輸送材料又は電子注入材料を含有していても良い。

前記発光媒体層が、電子輸送層又は電子注入層を有していても良い。

陽極に接する前記発光媒体層が、酸化剤を含有すると好ましい。発光媒体層に含有された酸化剤は、好ましい酸化剤は電子吸引性または電子アクセプターである。好ましくはルイス酸、各種キノン誘導体、ジシアノキノジメタン誘導体、芳香族アミンとルイス酸で形成された塩類である。好ましいルイス酸は、塩化鉄、塩化アンチモン、塩化アルミなどである。

陰極に接する有機発光媒体が少なくとも還元剤を含有すると好ましい。好ましい還元剤は、アルカリ金属、アルカリ土類金属、アルカリ金属酸化物、アルカリ

土類酸化物、希土類酸化物、アルカリ金属ハロゲン化物、アルカリ土類ハロゲン化物、希土類ハロゲン化物、アルカリ金属と芳香族化合物で形成される錯体である。特に好ましいアルカリ金属はCs、Li、Na、Kである。

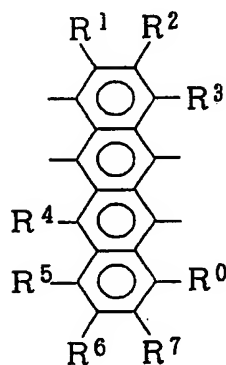
また、少なくとも一方の電極と前記発光媒体層との間に無機化合物層を有していても良い。無機化合物層に使用される好ましい無機化合物としては、アルカリ金属酸化物、アルカリ土類酸化物、希土類酸化物、アルカリ金属ハロゲン化物、アルカリ土類ハロゲン化物、希土類ハロゲン化物、 $\text{SiO}_x$ 、 $\text{AlO}_x$ 、 $\text{SiN}_x$ 、 $\text{SiON}$ 、 $\text{AlON}$ 、 $\text{GeO}_x$ 、 $\text{LiO}_x$ 、 $\text{LiON}$ 、 $\text{TiO}_x$ 、 $\text{TiON}$ 、 $\text{TaO}_x$ 、 $\text{TaON}$ 、 $\text{TaN}_x$ 、Cなど各種酸化物、窒化物、酸化窒化物である。特に陽極に接する層の成分としては、 $\text{SiO}_x$ 、 $\text{AlO}_x$ 、 $\text{SiN}_x$ 、 $\text{SiON}$ 、 $\text{AlON}$ 、 $\text{GeO}_x$ 、Cが安定な注入界面層を形成して好ましい。また、特に陰極に接する層の成分としては、 $\text{LiF}$ 、 $\text{MgF}_2$ 、 $\text{CaF}_2$ 、 $\text{MgF}_2$ 、 $\text{NaF}$ が好ましい。

本発明で用いられる、少なくとも一つのフルオランテン骨格又はペリレン骨格を有する蛍光性化合物としては、例えば下記一般式〔1'〕、〔2'〕及び〔1〕～〔18〕で示される化合物が挙げられる。

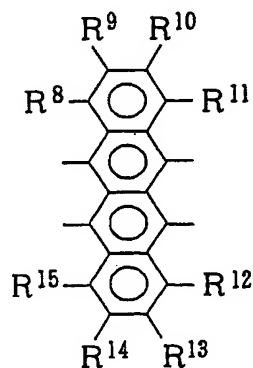


〔式中、Zは下記一般式（1）～（6）〕

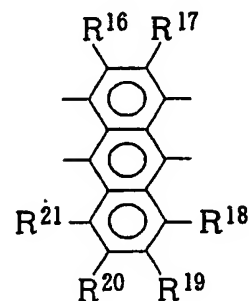
（1）



（2）

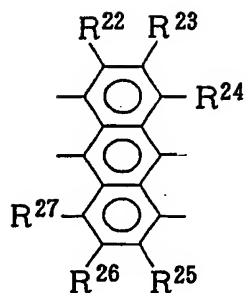


（3）

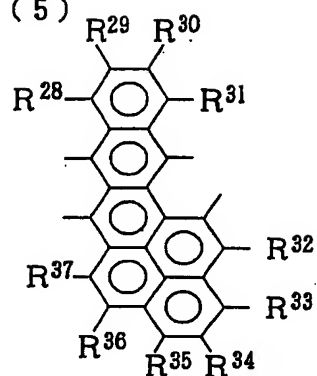




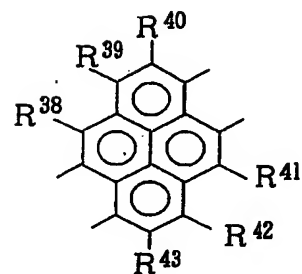
(4)



(5)



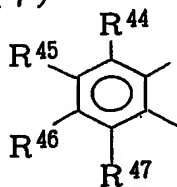
(6)



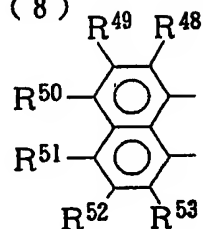
のいずれかである4価の基、

X及びYは、それぞれ独立に、下記一般式(7)～(10)

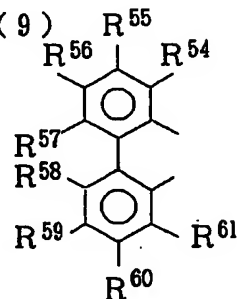
(7)



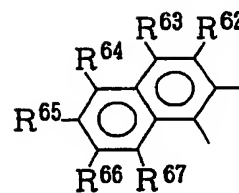
(8)



(9)



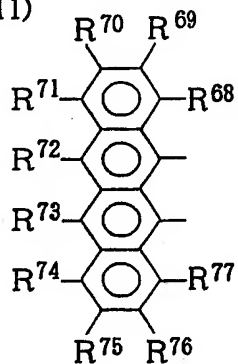
(10)



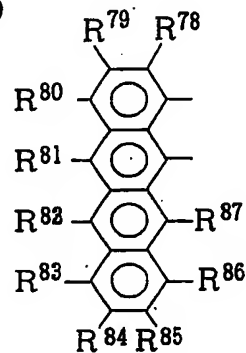
のいずれかである2価の基、

Wは下記一般式(11)～(13)

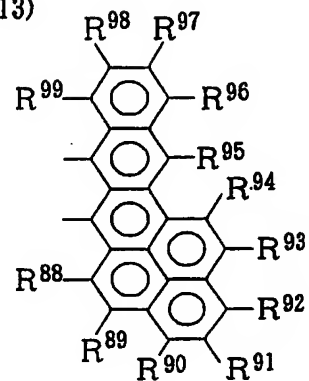
(11)



(12)



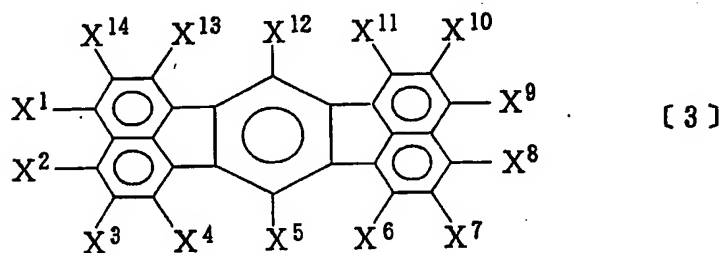
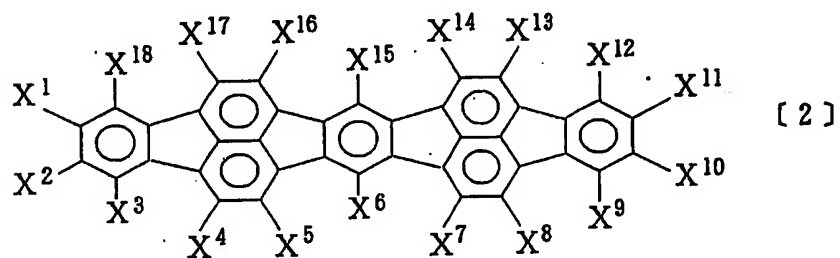
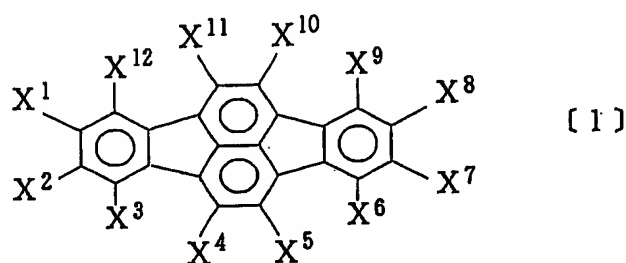
(13)

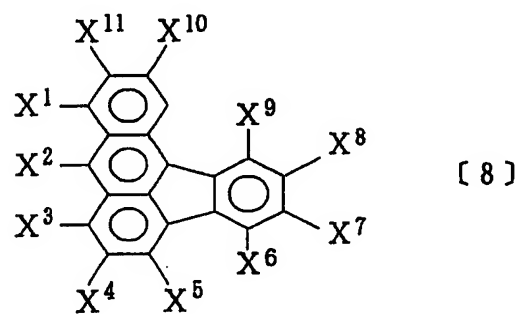
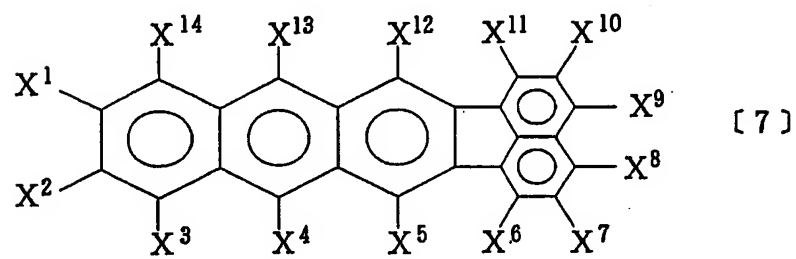
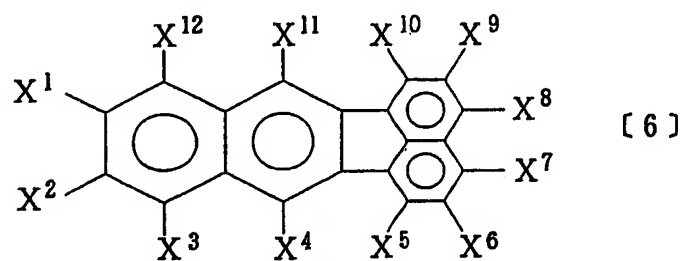
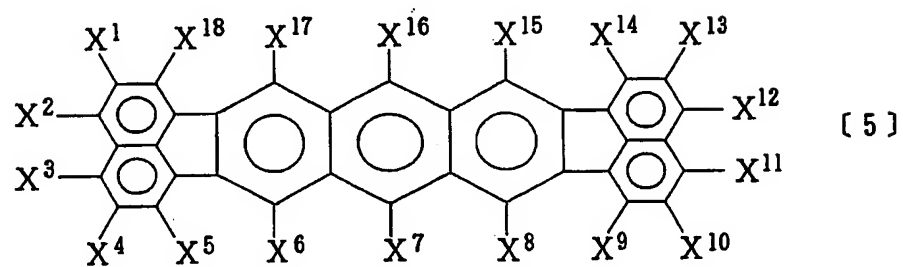
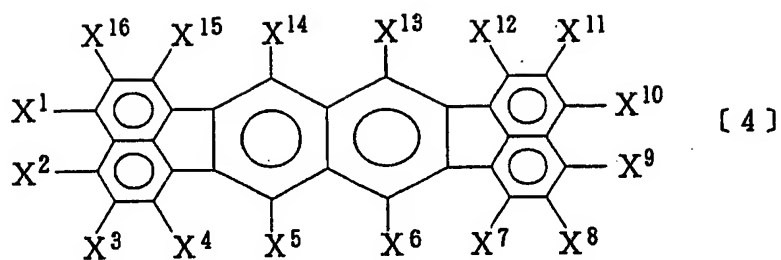


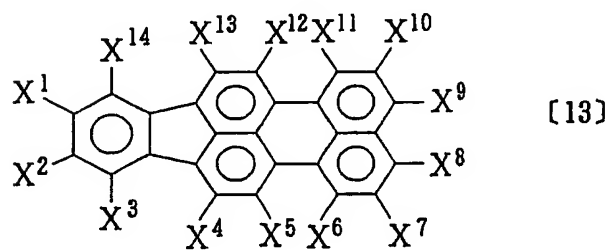
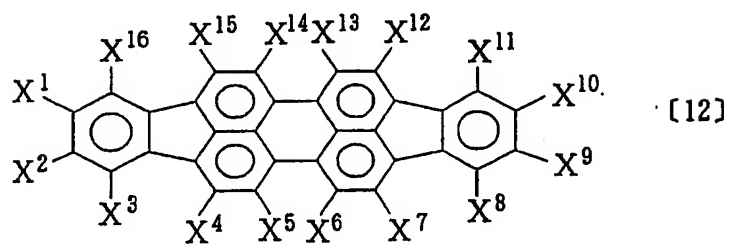
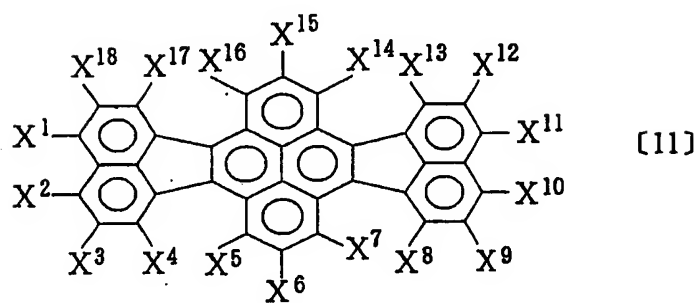
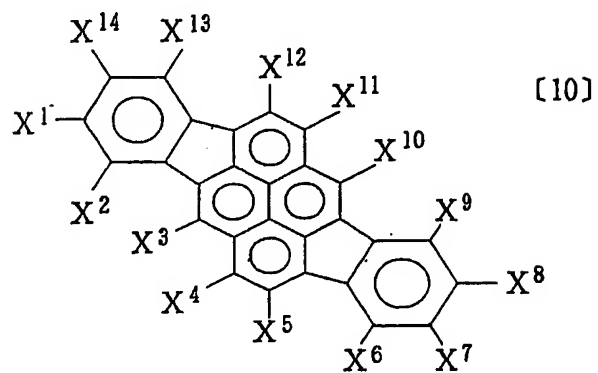
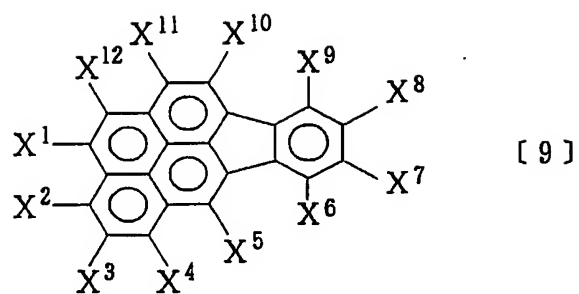
のいずれかである2価の基である。

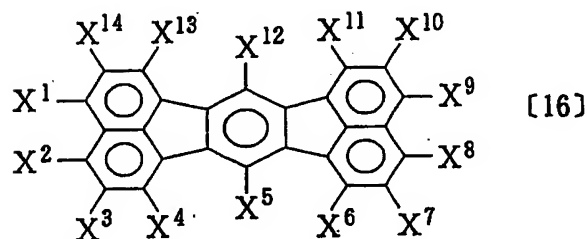
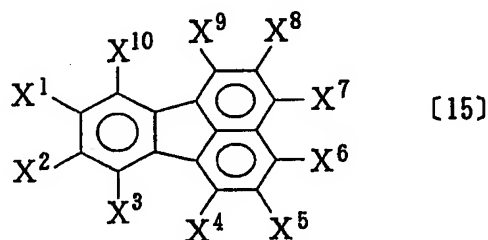
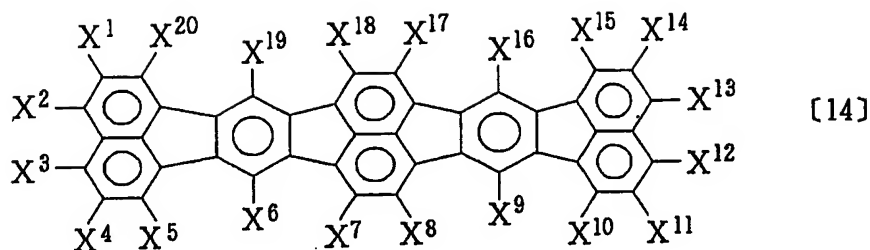
上記一般式(1)～(13)において、 $R^0 \sim R^{99}$ は、それぞれ独立に、水素原子、ハロゲン原子、シアノ基、置換もしくは無置換の炭素原子数1～20のアルキル基、

ルキル基、置換もしくは無置換の炭素原子数 6 ～ 10 のシクロアルキル基、置換もしくは無置換の炭素原子数 1 ～ 20 のアルコキシ基、置換もしくは無置換の炭素原子数 1 ～ 30 のアミノ基、置換もしくは無置換の炭素原子数 6 ～ 20 のアリールオキシ基、置換もしくは無置換の炭素原子数 1 ～ 20 のアルコキシカルボニル基、置換もしくは無置換の炭素原子数 6 ～ 30 のアラルキル基、置換もしくは無置換の炭素原子数 6 ～ 30 の芳香族炭化水素基、置換もしくは無置換の炭素原子数 5 ～ 30 の複素環基であり、隣接する  $R^0 \sim R^{99}$  は結合して環状構造を形成していてもよい。]



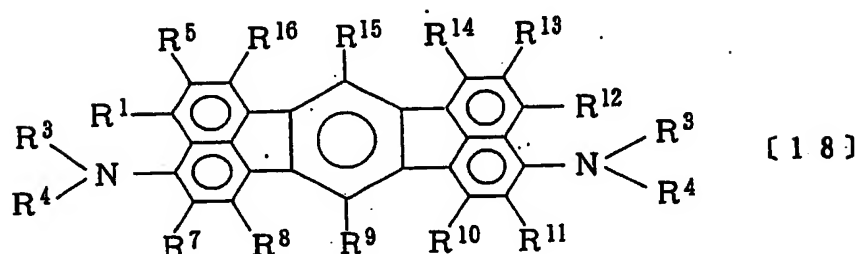
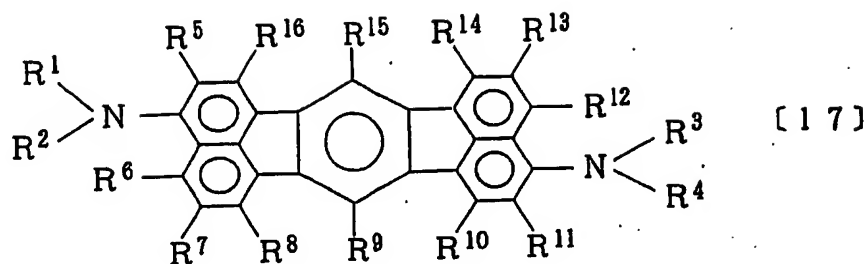






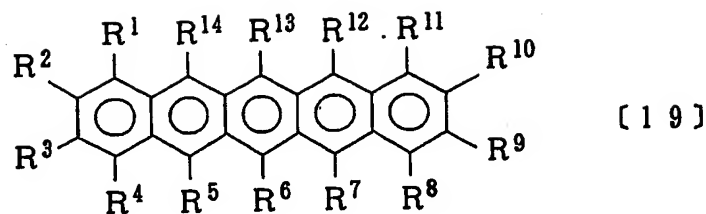
〔一般式〔１〕～〔１６〕式中、 $X^1 \sim X^{20}$ は、それぞれ独立に、水素原子、直鎖、分岐もしくは環状の炭素原子数１～２０のアルキル基、直鎖、分岐もしくは環状の炭素原子数１～２０のアルコキシ基、置換もしくは無置換の炭素原子数６～３０のアリール基、置換もしくは無置換の炭素原子数６～３０のアリールオキシ基、置換もしくは無置換の炭素原子数６～３０のアリールアミノ基、置換もしくは無置換の炭素原子数１～３０のアルキルアミノ基、置換もしくは無置換の炭素原子数７～３０のアリールアルキルアミノ基又は置換もしくは無置換炭素原子数８～３０のアルケニル基であり、隣接する置換基及び $X^1 \sim X^{20}$ は結合して環状構造を形成していてもよい。隣接する置換基がアリール基の時は、置換基は同一であってもよい。〕

また、一般式〔１〕～〔１６〕式の化合物は、アミノ基又はアルケニル基を含有すると好ましい。

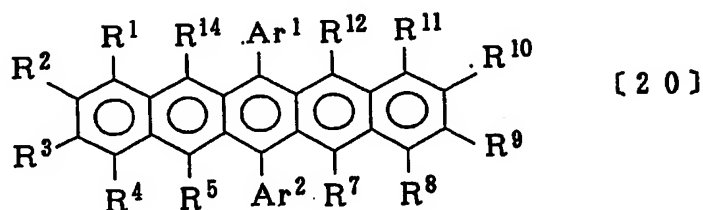


〔一般式〔 1 7 〕～〔 1 8 〕式中、 $R^1 \sim R^4$  は、それぞれ独立に、炭素原子数 1 ～ 2 0 のアルキル基、置換もしくは無置換の炭素原子数 6 ～ 3 0 のアリール基であり、 $R^1$  と  $R^2$  及び／又は  $R^3$  と  $R^4$  は、炭素－炭素結合又は－O－，－S－を介して結合していてもよい。 $R^5 \sim R^{16}$  は、水素原子、直鎖、分岐もしくは環状の炭素原子数 1 ～ 2 0 のアルキル基、直鎖、分岐もしくは環状の炭素原子数 1 ～ 2 0 のアルコキシ基、置換もしくは無置換の炭素原子数 6 ～ 3 0 のアリール基、置換もしくは無置換の炭素原子数 6 ～ 3 0 のアリールオキシ基、置換もしくは無置換の炭素原子数 6 ～ 3 0 のアリールアミノ基、置換もしくは無置換の炭素原子数 1 ～ 3 0 のアルキルアミノ基、置換もしくは無置換の炭素原子数 7 ～ 3 0 のアリールアルキルアミノ基又は置換もしくは無置換の炭素原子数 8 ～ 3 0 のアルケニル基であり、隣接する置換基及び  $R^5 \sim R^{16}$  は結合して環状構造を形成していてもよい。各式中の置換基  $R^5 \sim R^{16}$  の少なくとも一つがアミン又はアルケニル基を含有すると好ましい。〕

本発明で用いられる、少なくとも一つのペンタセン骨格を有する蛍光性化合物としては、例えば下記一般式〔 1 9 〕～〔 2 0 〕で示される化合物が挙げられる



〔一般式〔 1 9 〕中、 $R^1 \sim R^{14}$ は、それぞれ独立に、水素原子、炭素原子数 1 ～ 1 0 のアルキル基、炭素原子数 6 ～ 2 0 のアリールオキシ基、炭素原子数 6 ～ 2 0 のアリールアルキル基、炭素原子数 6 ～ 3 0 のアリール基、炭素原子数 6 ～ 3 0 のアリールアミノ基、炭素原子数 2 ～ 2 0 のアルキルアミノ基又は炭素原子数 6 ～ 3 0 のアリールアルキルアミノ基であり、置換されていてもよい。さらに  $R^1 \sim R^{14}$  の互いに隣接する少なくとも 1 組は水素原子以外であり環状構造を形成している。〕



〔一般式〔 2 0 〕中、 $R^{15} \sim R^{26}$ は、それぞれ独立に、水素原子、炭素原子数 1 ～ 1 0 のアルキル基、炭素原子数 6 ～ 2 0 のアリールオキシ基、炭素原子数 6 ～ 2 0 のアリールアルキル基、炭素原子数 6 ～ 3 0 のアリール基、炭素原子数 6 ～ 3 0 のアリールアミノ基、炭素原子数 2 ～ 2 0 のアルキルアミノ基又は炭素原子数 6 ～ 3 0 のアリールアルキルアミノ基であり、置換されていてもよい。さらに  $R^{15} \sim R^{26}$  の互いに隣接する少なくとも 1 組は水素原子以外であり環状構造を形成している。 $Ar^1$  及び  $Ar^2$  は置換もしくは無置換の炭素原子数 6 ～ 3 0 のアリール基又は置換もしくは無置換の炭素原子数 5 ～ 3 0 の複素環基である。〕

また、フルオランテン骨格又はペリレン骨格を有する蛍光性化合物は、高効率及び長寿命を得るために電子供与性基を含有することが好ましく、好ましい電子

供与性基は置換もしくは未置換のアリールアミノ基である。

さらに、フルオランテン骨格、ペリレン骨格又はペンタセン骨格を有する蛍光性化合物は、縮合環数 5 以上が好ましく、6 以上が特に好ましい。これは、蛍光性化合物が 540～650 nm の蛍光ピーク波長を示し、青色系発光材料と蛍光性化合物からの発光が重なって白色を呈するからである。

前記蛍光性化合物は、フルオランテン骨格又はペリレン骨格を複数有すると、発光色が黄色から赤色領域となるため好ましい。特に好ましい蛍光性化合物は、電子供与性基とフルオランテン骨格又はペリレン骨格を有し、540～650 nm の蛍光ピーク波長を示すものである。

本発明で用いられる、前記青色系発光材料は、スチリル誘導体、アントラセン誘導体又は芳香族アミンであることが好ましい。

前記スチリル誘導体が、ジスチリル誘導体、トリスチリル誘導体、テトラスチリル誘導体及びスチリルアミン誘導体の中から選ばれる少なくとも一種類であることが好ましい。

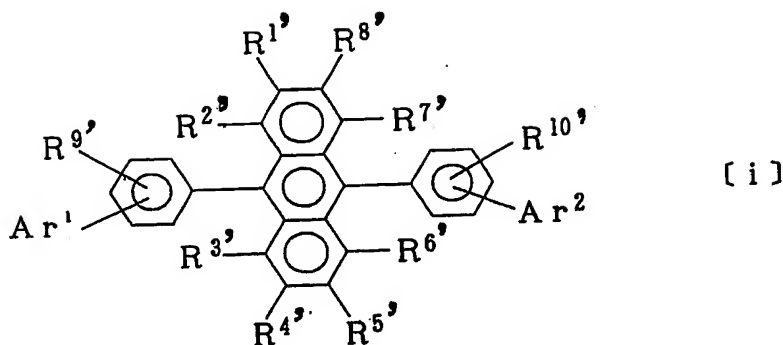
前記アントラセン誘導体が、フェニルアントラセン骨格を有する化合物であることが好ましい。

前記芳香族アミンが、芳香族置換された窒素原子を 2～4 個有する化合物であることが好ましい。該芳香族アミンは、芳香族置換された窒素原子を 2～4 個有し、かつアルケニル基を少なくとも一つ有する化合物であるとさらに好ましい。

上記スチリル誘導体及びアントラセン誘導体としては、例えば下記一般式〔i〕～〔v〕で示される化合物が、上記芳香族アミンとしては、例えば下記一般式〔vi〕～〔vii〕で示される化合物が挙げられる。

一般式〔i〕

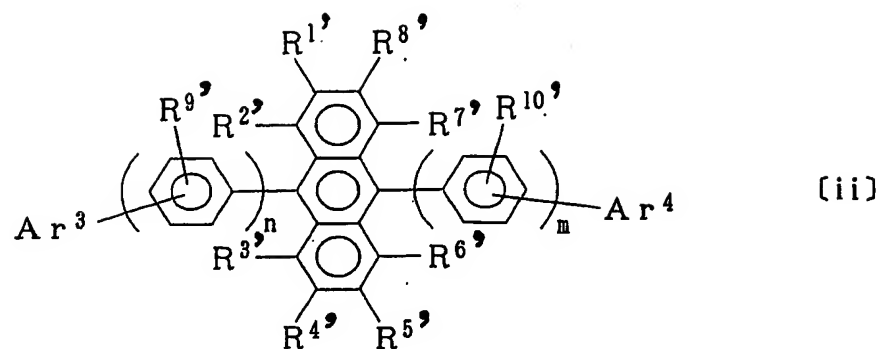




〔式中、 $R^{1'} \sim R^{10'}$  は、それぞれ独立に、水素原子、ハロゲン原子、シアノ基、ニトロ基、置換もしくは未置換の炭素原子数 1 ～ 20 のアルキル基、置換もしくは未置換の炭素原子数 1 ～ 20 のアルコキシ基、置換もしくは未置換の炭素原子数 6 ～ 30 のアリールオキシ基、置換もしくは未置換の炭素原子数 1 ～ 20 のアルキルチオ基、置換もしくは未置換の炭素原子数 6 ～ 30 のアリールチオ基、置換もしくは未置換の炭素原子数 7 ～ 30 のアリールアルキル基、未置換の炭素原子数 5 ～ 30 の単環基、置換もしくは未置換の炭素原子数 10 ～ 30 の縮合多環基又は置換もしくは未置換の炭素原子数 5 ～ 30 の複素環基である。

$Ar^1$  及び  $Ar^2$  は、それぞれ独立に、置換もしくは未置換の炭素原子数 6 ～ 30 のアリール基又は置換もしくは未置換のアルケニル基であり、置換基としては、置換もしくは未置換の炭素原子数 1 ～ 20 のアルキル基、置換もしくは未置換の炭素原子数 1 ～ 20 のアルコキシ基、置換もしくは未置換の炭素原子数 6 ～ 30 のアリールオキシ基、置換もしくは未置換の炭素原子数 1 ～ 20 のアルキルチオ基、置換もしくは未置換の炭素原子数 6 ～ 30 のアリールチオ基、置換もしくは未置換の炭素原子数 7 ～ 30 のアリールアルキル基、未置換の炭素原子数 5 ～ 30 の単環基、置換もしくは未置換の炭素原子数 10 ～ 30 の縮合多環基又は置換もしくは未置換の炭素原子数 5 ～ 30 の複素環基である。〕

一般式 [ii]

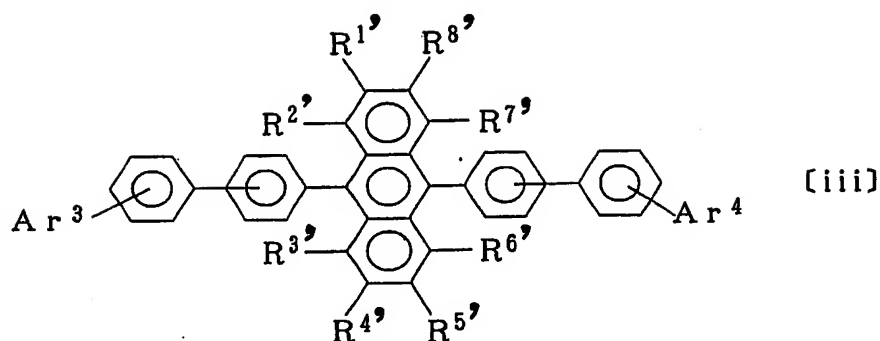


〔式中、R<sup>1'</sup>～R<sup>10'</sup> は、それぞれ独立に、水素原子、ハロゲン原子、シアノ基、ニトロ基、置換もしくは未置換の炭素原子数 1～20 のアルキル基、置換もしくは未置換の炭素原子数 1～20 のアルコキシ基、置換もしくは未置換の炭素原子数 6～30 のアリールオキシ基、置換もしくは未置換の炭素原子数 1～20 のアルキルチオ基、置換もしくは未置換の炭素原子数 6～30 のアリールチオ基、置換もしくは未置換の炭素原子数 7～30 のアリールアルキル基、未置換の炭素原子数 5～30 の単環基、置換もしくは未置換の炭素原子数 10～30 の縮合多環基又は置換もしくは未置換の炭素原子数 5～30 の複素環基である。〕

Ar<sup>3</sup> 及び Ar<sup>4</sup> は、それぞれ独立に、置換もしくは未置換の炭素原子数 6～30 のアリール基又は置換もしくは未置換のアルケニル基であり、置換基としては、置換もしくは未置換の炭素原子数 1～20 のアルキル基、置換もしくは未置換の炭素原子数 1～20 のアルコキシ基、置換もしくは未置換の炭素原子数 6～30 のアリールオキシ基、置換もしくは未置換の炭素原子数 1～20 のアルキルチオ基、置換もしくは未置換の炭素原子数 6～30 のアリールチオ基、置換もしくは未置換の炭素原子数 7～30 のアリールアルキル基、未置換の炭素原子数 5～30 の単環基、置換もしくは未置換の炭素原子数 10～30 の縮合多環基、置換もしくは未置換の炭素原子数 5～30 の複素環基又は置換もしくは未置換の炭素原子数 4～40 のアルケニル基である。

n は 1～3、m は 1～3、かつ n+m ≥ 2 である。〕

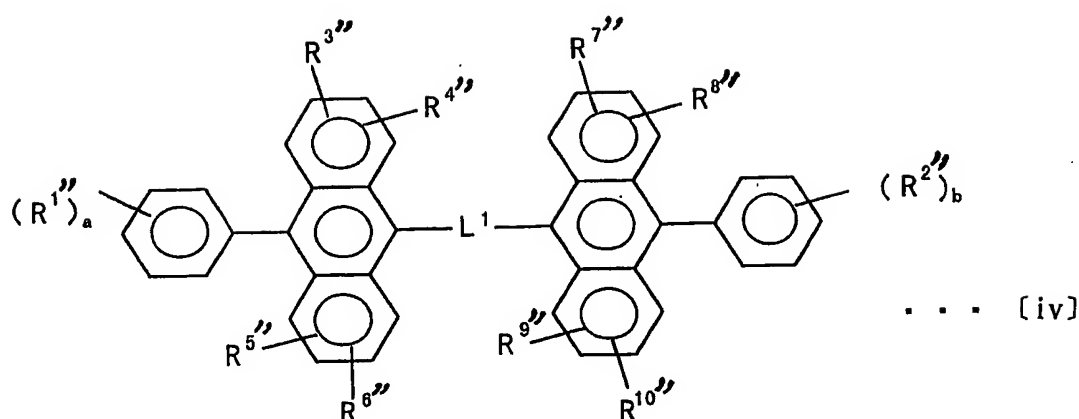
一般式〔iii〕



〔式中、 $R^{1'}$ ～ $R^{8'}$ は、それぞれ独立に、水素原子、ハロゲン原子、シアノ基、ニトロ基、置換もしくは未置換の炭素原子数1～20のアルキル基、置換もしくは未置換の炭素原子数1～20のアルコキシ基、置換もしくは未置換の炭素原子数6～30のアリールオキシ基、置換もしくは未置換の炭素原子数1～20のアルキルチオ基、置換もしくは未置換の炭素原子数6～30のアリールチオ基、置換もしくは未置換の炭素原子数7～30のアリールアルキル基、未置換の炭素原子数5～30の単環基、置換もしくは未置換の炭素原子数10～30の縮合多環基又は置換もしくは未置換の炭素原子数5～30の複素環基である。〕

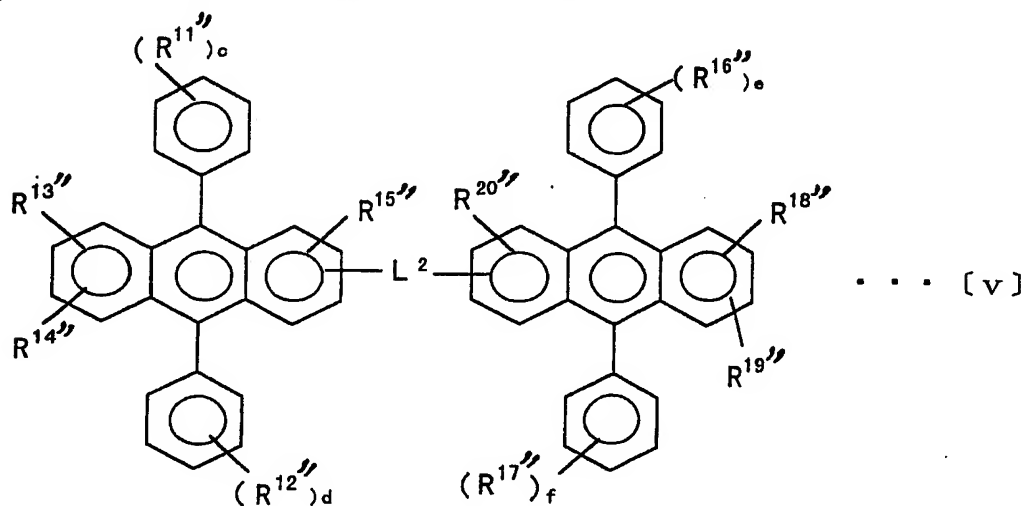
$Ar^3$  及び  $Ar^4$  は、それぞれ独立に、置換もしくは未置換の炭素原子数6～30のアリール基又は置換もしくは未置換のアルケニル基であり、置換基としては、置換もしくは未置換の炭素原子数1～20のアルキル基、置換もしくは未置換の炭素原子数1～20のアルコキシ基、置換もしくは未置換の炭素原子数6～30のアリールオキシ基、置換もしくは未置換の炭素原子数1～20のアルキルチオ基、置換もしくは未置換の炭素原子数6～30のアリールチオ基、置換もしくは未置換の炭素原子数6～30のアリールアルキル基、未置換の炭素原子数5～30の単環基、置換もしくは未置換の炭素原子数10～30の縮合多環基、置換もしくは未置換の炭素原子数5～30の複素環基又は置換もしくは未置換の炭素原子数4～40のアルケニル基である。〕

一般式〔iv〕



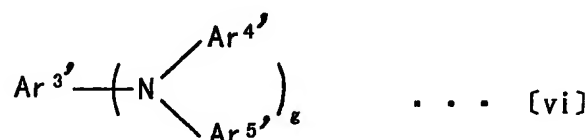
〔式中、 $R^{1''}$  ～  $R^{10''}$  は、それぞれ独立に水素原子、アルケニル基、アルキル基、シクロアルキル基、置換しても良いアリール基、アルコキシル基、アリーロキシ基、アルキルアミノ基、アリールアミノ基又は置換しても良い複素環式基を示し、 $a$  及び  $b$  は、それぞれ 1 ～ 5 の整数を示し、それらが 2 以上の場合、 $R^{1''}$  同士又は  $R^{2''}$  同士は、それぞれにおいて、同一でも異なってもよく、また  $R^{1''}$  同士または  $R^{2''}$  同士が結合して環を形成していてもよいし、 $R^{3''}$  と  $R^{4''}$ 、 $R^{5''}$  と  $R^{6''}$ 、 $R^{7''}$  と  $R^{8''}$ 、 $R^{9''}$  と  $R^{10''}$  がたがいに結合して環を形成していてもよい。 $L^1$  は単結合又は  $-O-$ 、 $-S-$ 、 $-N(R)-$  ( $R$  はアルキル基又は置換しても良いアリール基である) 又はアリーレン基を示す。〕

で表されるアントラセン誘導体、又は一般式〔v〕



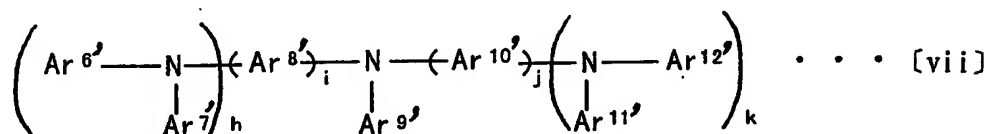
〔式中、 $R^{1'1'}$ ～ $R^{2'0'}$ は、それぞれ独立に水素原子、アルケニル基、アルキル基、シクロアルキル基、アリール基、アルコキシル基、アリーロキシ基、アルキルアミノ基、アリールアミノ基又は置換しても良い複数環式基を示し、 $c$ 、 $d$ 、 $e$ 及び $f$ は、それぞれ1～5の整数を示し、それらが2以上の場合、 $R^{1'1'}$ 同士、 $R^{1'2'}$ 同士、 $R^{1'6'}$ 同士又は $R^{1'7'}$ 同士は、それぞれにおいて、同一でも異なってもよく、また $R^{1'1'}$ 同士、 $R^{1'2'}$ 同士、 $R^{1'6'}$ 同士又は $R^{1'7'}$ 同士が結合して環を形成していてもよいし、 $R^{1'3'}$ と $R^{1'4'}$ 、 $R^{1'8'}$ と $R^{1'9'}$ がたがいに結合して環を形成していてもよい。 $L^2$ は単結合又は $-O-$ 、 $-S-$ 、 $-N(R)-$ （ $R$ はアルキル基又は置換しても良いアリール基である）又はアリーレン基を示す。〕

一般式〔vi〕



〔式中、 $Ar^{3'}$ 、 $Ar^{4'}$ 及び $Ar^{5'}$ は、それぞれ独立に炭素原子数6～40の置換若しくは無置換の一価の芳香族基を示し、それらの中の少なくとも一つはスチリル基を含んでいても良く、 $g$ は1～4の整数を示す。〕

一般式〔vii〕



〔式中、 $Ar^{6'}$ 、 $Ar^{7'}$ 、 $Ar^{9'}$ 、 $Ar^{11'}$ 及び $Ar^{12'}$ は、それぞれ独立に、炭素原子数6～40の置換若しくは無置換の一価の芳香族基を示し、 $Ar^{8'}$ 及び $Ar^{10'}$ は、それぞれ独立に、炭素原子数6～40の置換若しくは無置換の二価の芳香族基を示し、 $Ar^{6'}$ ～ $Ar^{12'}$ の少なくとも一つはスチリル基又はスチリレン基を含んでいても良く、 $h$ 及び $k$ はそれぞれ0～2の整数である。〕

さらに、前記青色蛍光性ドーパントが、スチリルアミン、アミン置換スチリル化合物及び縮合芳香族環含有化合物の中から選ばれる少なくとも一種類であることが好ましい。

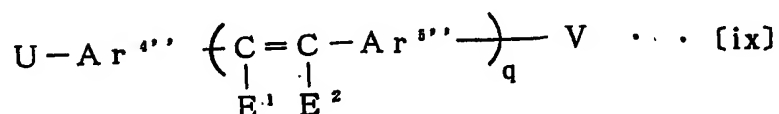
上記スチリルアミン及びアミン置換スチリル化合物としては、例えば下記一般式〔viii〕～〔ix〕で示される化合物が、上記縮合芳香族環含有化合物としては、例えば下記一般式〔x〕で示される化合物が挙げられる。

一般式〔viii〕



〔式中、 $\text{Ar}^{1''}$ 、 $\text{Ar}^{2''}$  及び  $\text{Ar}^{3''}$  は、それぞれ独立に、炭素原子数 6 ～ 40 の置換もしくは無置換の芳香族基を示し、それらの中の少なくとも一つはスチリル基を含み、 $n$  は 1 ～ 3 の整数を示す。〕

一般式〔ix〕



〔式中、 $\text{Ar}^{4''}$  及び  $\text{Ar}^{5''}$  は、それぞれ独立に、炭素原子数 6 ～ 30 のアリール基、 $\text{E}^1$  及び  $\text{E}^2$  は、それぞれ独立に、炭素原子数 6 ～ 30 のアリール基もしくはアルキル基、水素原子又はシアノ基を示し、 $q$  は 1 ～ 3 の整数を示す。  
U 及び／又は V はアミノ基を含む置換基であり、該アミノ基がアリールアミノ基であると好ましい。〕

一般式〔x〕



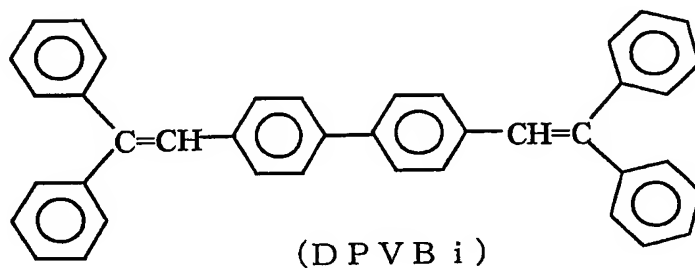
〔式中、A は炭素原子数 1 ～ 16 のアルキル基もしくはアルコキシ基、炭素原子数 6 ～ 30 の置換もしくは未置換のアリール基、炭素原子数 6 ～ 30 の置換もし

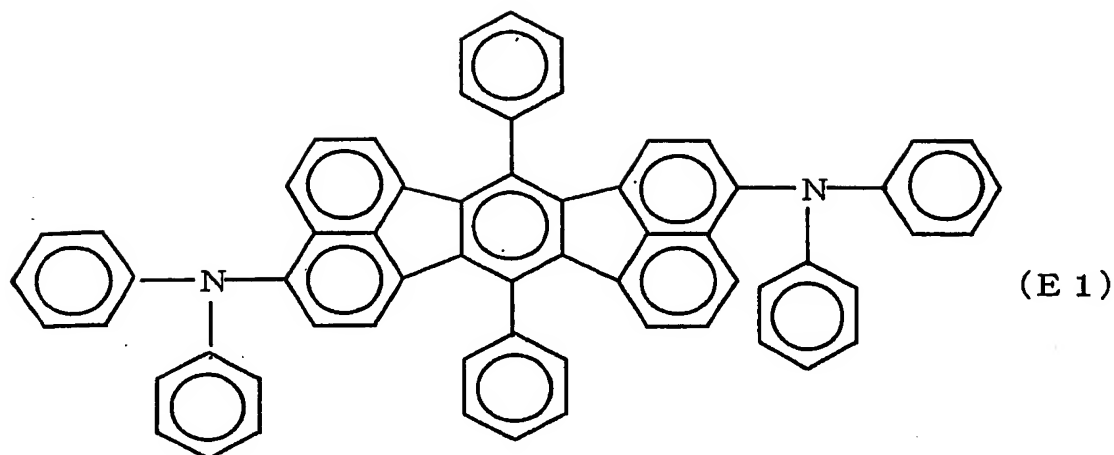
くは未置換のアルキルアミノ基、又は炭素原子数6～30の置換もしくは未置換のアリールアミノ基、Bは炭素原子数10～40の縮合芳香族環基を示し、rは1～4の整数を示す。]

次に、本発明を実施例によりさらに詳細に説明するが、本発明は、これらの例によってなんら限定されるものではない。

#### 実施例1 有機EL素子の作製（第一の構成例：フルオランテン骨格）

25mm×75mm×1.1mm厚のITO（In-Sn-O）透明電極付きガラス基板（ジオマティック社製）をイソプロピルアルコール中で5分間超音波洗浄を行なった後、UVオゾン洗浄を30分間行なった。洗浄後の透明電極ライン付きガラス基板を真空蒸着装置の基板ホルダーに装着し、まず透明電極ラインが形成されている側の面上に、前記透明電極を覆うようにして膜厚60nmのN，N'-ビス（N，N'-ジフェニル-4-アミノフェニル）-N，N'-ジフェニル-4，4'-ジアミノ-1，1'-ビフェニル膜（TPD232膜）を成膜した。このTPD232膜は正孔注入層として機能する。次に、TPD232膜上に膜厚20nmの4，4'-ビス〔N-（1-ナフチル）-N-フェニルアミノ〕ビフェニル膜（NPD膜）を成膜した。このNPD膜は正孔輸送層として機能する。さらに、NPD膜上に膜厚40nmのスチリル誘導体DPVB<sub>i</sub>及び下記蛍光性化合物（E1、蛍光ピーク波長：565nm）





を40:0.04の重量比で蒸着し成膜した。この膜は、白色発光層として機能する。この膜上に膜厚20nmのトリス(8-キノリノール)アルミニウム膜(A1q膜)を成膜した。このA1q膜は、電子注入層として機能する。その後、Li(Li:サエスゲッター社製)とA1qを二元蒸着させ、電子注入層(陰極)としてA1q:Li膜を形成した。このA1q:Li膜上に金属Alを蒸着させ金属陰極を形成し有機EL素子を形成した。

得られた有機EL素子について性能を評価した。ITO陽極を正極に、Al陰極を負極として、直流電圧5Vを印加したところ、発光輝度181cd/m<sup>2</sup>、最大発光輝度110000cd/m<sup>2</sup>、発光効率8.8cd/Aの白色発光が得られた。色度座標としても(0.36, 0.32)であり白色発光と確認できた。また、この素子を初期輝度1000cd/m<sup>2</sup>で定電圧駆動したところ、寿命は1800時間と長かった。

#### 実施例2 有機EL素子の作製(第二の構成例:フルオランテン骨格)

25mm×75mm×1.1mm厚のITO透明電極付きガラス基板(ジオマティック社製)をイソプロピルアルコール中で5分間超音波洗浄を行なった後、UVオゾン洗浄を30分間行なった。洗浄後の透明電極ライン付きガラス基板を真空蒸着装置の基板ホルダーに装着し、まず透明電極ラインが形成されている側の面上に、前記透明電極を覆うようにして膜厚60nmのTPD232膜を成膜



した。このTPD 2 3 2膜は正孔注入層として機能する。次に、TPD 2 3 2膜上に膜厚20 nmのNPD膜を成膜した。この時、同時に上記蛍光性化合物（E 1）を20 : 0.1の重量比で製膜した。このNPD膜は正孔輸送性の黄橙色の発光層として機能する。さらに、膜厚40 nmのDPVB iを青色発光層として製膜し、この膜上に膜厚20 nmのAlq膜を成膜した。このAlq膜は、電子注入層として機能する。その後、Li（Li：サエスゲッター社製）とAlqを二元蒸着させ、電子注入層（陰極）としてAlq : Li膜を形成した。このAlq : Li膜上に金属Alを蒸着させ金属陰極を形成し有機EL素子を形成した。

得られた有機EL素子について性能を評価した。ITO陽極を正極に、Al陰極を負極として、直流電圧5 Vを印加したところ、発光輝度151 cd/m<sup>2</sup>、最大発光輝度80000 cd/m<sup>2</sup>、発光効率6.8 cd/Aの白色発光が得られた。また、この素子を初期輝度1000 cd/m<sup>2</sup>で定電圧駆動したところ、寿命は1100時間と長かった。

### 実施例3 有機EL素子の作製（第三の構成例：フルオランテン骨格）

25 mm×75 mm×1.1 mm厚のITO透明電極付きガラス基板（ジオマテック社製）をイソプロピルアルコール中で5分間超音波洗浄を行なった後、UVオゾン洗浄を30分間行なった。洗浄後の透明電極ライン付きガラス基板を真空蒸着装置の基板ホルダーに装着し、まず透明電極ラインが形成されている側の面上に、前記透明電極を覆うようにして膜厚60 nmのTPD 2 3 2膜を成膜した。このTPD 2 3 2膜は正孔注入層として機能する。次に、TPD 2 3 2膜上に膜厚20 nmのNPD膜を成膜した。このNPD膜は正孔輸送層として機能する。さらに、NPD膜上に膜厚3 nmの上記蛍光性化合物（E 1）を蒸着し成膜した。この膜は、蛍光性化合物層として機能し、橙色に発光する。さらに、この膜上に膜厚40 nmのスチリル誘導体DPVB iを蒸着し成膜した。この膜は、青色発光層として機能する。この膜上に膜厚20 nmのAlq膜を成膜した。このAlq膜は、電子注入層として機能する。その後、Li（Li：サエスゲッ

ター社製)とAlqを二元蒸着させ、電子注入層(陰極)としてAlq:Li膜を形成した。このAlq:Li膜上に金属Alを蒸着させ金属陰極を形成し有機EL素子を形成した。

得られた有機EL素子について性能を評価した。ITO陽極を正極に、Al陰極を負極として、直流電圧5Vを印加したところ、発光輝度131cd/m<sup>2</sup>、最大発光輝度60000cd/m<sup>2</sup>、発光効率5.8cd/Aの白色発光が得られた。また、この素子を初期輝度1000cd/m<sup>2</sup>で定電圧駆動したところ、寿命は1400時間と長かった。

#### 実施例4 有機EL素子の作製(発光層に正孔輸送材料を加えた例)

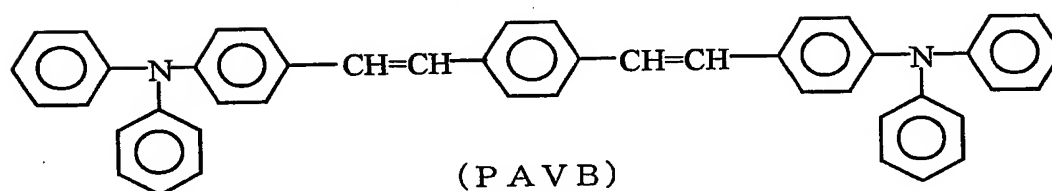
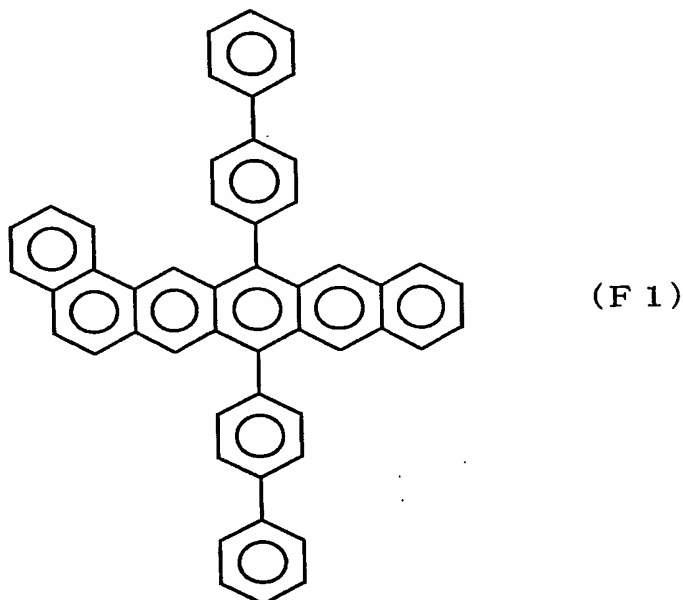
25mm×75mm×1.1mm厚のITO透明電極付きガラス基板(ジオマティック社製)をイソプロピルアルコール中で5分間超音波洗浄を行なった後、UVオゾン洗浄を30分間行なった。洗浄後の透明電極ライン付きガラス基板を真空蒸着装置の基板ホルダーに装着し、まず透明電極ラインが形成されている側の面上に、前記透明電極を覆うようにして膜厚60nmのTPD232膜を成膜した。このTPD232膜は正孔注入層として機能する。次に、TPD232膜上に膜厚20nmのNPD膜を成膜した。このNPD膜は正孔輸送層として機能する。さらに、上記蛍光性化合物(E1)と正孔輸送材料としてNPDと青色発光材料としてスチリル誘導体DPVBiを20:20:0.04の重量比で混合蒸着し製膜した。この膜は、白色発光層として機能する。この膜上に膜厚20nmのAlq膜を成膜した。このAlq膜は、電子注入層として機能する。その後、Li(Li:サエスゲッター社製)とAlqを二元蒸着させ、電子注入層(陰極)としてAlq:Li膜を形成した。このAlq:Li膜上に金属Alを蒸着させ金属陰極を形成し有機EL素子を形成した。

得られた有機EL素子について性能を評価した。ITO陽極を正極に、Al陰極を負極として、直流電圧5Vを印加したところ、発光輝度131cd/m<sup>2</sup>、最大発光輝度120000cd/m<sup>2</sup>、発光効率8.0cd/Aの白色発光が得

られた。また、この素子を初期輝度  $1000 \text{ cd/m}^2$  で定電圧駆動したところ、寿命は  $2000$  時間と長かった。

実施例 5 有機 EL 素子の作製（第一の構成例：ペンタセン骨格）

実施例 1 において、NPD 膜上に膜厚  $40 \text{ nm}$  のスチリル誘導体 DPVB i 及び青色蛍光性ドーパントとして下記 PAVB と下記蛍光性化合物（F1、蛍光ピーク波長： $595 \text{ nm}$ ）



を  $40 : 1 : 0.05$  の重量比で蒸着し成膜したことを除き、同様にして有機 EL 素子を形成した。

得られた有機 EL 素子について性能を評価した。ITO 陽極を正極に、Al 陰極を負極として、直流電圧  $6 \text{ V}$  を印加したところ、発光輝度  $319 \text{ cd/m}^2$ 、最大発光輝度  $100000 \text{ cd/m}^2$ 、発光効率  $7.28 \text{ cd/A}$  の白色発光が

得られた。色度座標としても(0.33, 0.34)であり白色発光と確認できた。また、この素子を初期輝度 $1000\text{ cd/m}^2$ で定電圧駆動したところ、寿命は3500時間と極めて長かった。

#### 実施例6 有機EL素子の作製(第二の構成例:ペンタセン骨格)

25mm×75mm×1.1mm厚のITO透明電極付きガラス基板(ジオマティック社製)をイソプロピルアルコール中で5分間超音波洗浄を行なった後、UVオゾン洗浄を30分間行なった。洗浄後の透明電極ライン付きガラス基板を真空蒸着装置の基板ホルダーに装着し、まず透明電極ラインが形成されている側の面上に、前記透明電極を覆うようにして膜厚60nmのTPD232膜を成膜した。このTPD232膜は正孔注入層として機能する。次に、TPD232膜上に膜厚20nmのNPD膜を成膜した。このNPD膜上に膜厚2nmのスチリル誘導体DPVB<sub>i</sub>及び蛍光性化合物(F1)を2:0.026の重量比で蒸着し成膜した。この膜は橙色発光層として機能する。さらに、この膜上に膜厚38nmのスチリル誘導体DPVB<sub>i</sub>と青色蛍光性ドーパントとしてPAVBとを38:1の重量比で蒸着し成膜した。この膜は青色発光層として機能する。この膜上に膜厚20nmのAlq膜を成膜した。このAlq膜は、電子注入層として機能する。その後、Li(Li:サエスゲッター社製)とAlqを二元蒸着させ、電子注入層(陰極)としてAlq:Li膜を形成した。このAlq:Li膜上に金属Alを蒸着させ金属陰極を形成し有機EL素子を形成した。

得られた有機EL素子について性能を評価した。ITO陽極を正極に、Al陰極を負極として、直流電圧5.5Vを印加したところ、発光輝度 $233\text{ cd/m}^2$ 、最大発光輝度 $80000\text{ cd/m}^2$ 、発光効率 $6.85\text{ cd/A}$ の白色発光が得られた。また、この素子を初期輝度 $1000\text{ cd/m}^2$ で定電圧駆動したところ、寿命は2100時間と長かった。

#### 比較例1

実施例1において、蛍光性化合物(E1)の代わりに、従来、橙色の蛍光性化

合物として用いられていたルブレンをを用いたことを除き同様にして、有機EL素子を形成した。

得られた有機EL素子について性能を評価した。ITO陽極を正極に、Al陰極を負極として、直流電圧6Vを印加したところ、発光輝度 $140\text{ cd/m}^2$ 、最大発光輝度 $60000\text{ cd/m}^2$ 、発光効率 $4.0\text{ cd/A}$ の白色発光が得られた。このように、実施例に比べ発光効率は大幅に劣っていた。また、この素子を初期輝度 $1000\text{ cd/m}^2$ で定電圧駆動したところ、寿命は560時間と短かった。

#### 産業上の利用可能性

以上詳細に説明したように、本発明の有機EL素子は、白色発光し、発光効率が5ルーメン/W以上、 $5\text{ cd/A}$ 以上と高く、通常の使用で1万時間以上の長寿命である実用性において十分な性能を有する。このため、この有機EL素子は、各種表示装置の発光素子として好適に用いられる。

## 請求の範囲

1. 一対の電極と、これらの電極間に挟持された発光媒体層を有する有機エレクトロルミネッセンス素子であって、上記発光媒体層が、青色系発光材料と少なくとも一つのフルオランテン骨格、ペンタセン骨格又はペリレン骨格を有する蛍光性化合物とを含有することを特徴とする白色系有機エレクトロルミネッセンス素子。
2. 前記発光媒体層が、前記青色系発光材料と前記蛍光性化合物とを含有する発光層Aを有することを特徴とする請求項1に記載の白色系有機エレクトロルミネッセンス素子。
3. 前記発光媒体層が、青色系発光層と前記発光層Aとからなることを特徴とする請求項1に記載の白色系有機エレクトロルミネッセンス素子。
4. 前記発光媒体層が、前記青色系発光材料からなる発光層Bと前記蛍光性化合物を含有する層とからなることを特徴とする請求項1に記載の白色系有機エレクトロルミネッセンス素子。
5. 前記発光媒体層が、青色系発光層と前記蛍光性化合物を含有する層とからなることを特徴とする請求項1に記載の白色系有機エレクトロルミネッセンス素子。
6. 前記発光層Aが、前記青色系発光材料と青色蛍光性ドーパントとからなることを特徴とする請求項2に記載の白色系有機エレクトロルミネッセンス素子。
7. 前記発光層Aが、前記青色系発光材料と青色蛍光性ドーパントとからなることを特徴とする請求項3に記載の白色系有機エレクトロルミネッセンス素子。
8. 前記発光層Bが、前記青色系発光材料と青色蛍光性ドーパントとからなることを特徴とする請求項4に記載の白色系有機エレクトロルミネッセンス素子。
9. 前記青色系発光層が、前記青色系発光材料と青色蛍光性ドーパントとからなることを特徴とする請求項3に記載の白色系有機エレクトロルミネッセンス素子。

。

10. 前記青色系発光層が、前記青色系発光材料と青色蛍光性ドーパントとからなることを特徴とする請求項5に記載の白色系有機エレクトロルミネッセンス素子。

11. 前記発光媒体層が、正孔輸送材料又は正孔注入材料を含有することを特徴とする請求項1に記載の白色系有機エレクトロルミネッセンス素子。

12. 前記発光媒体層が、正孔輸送層又は正孔注入層を有することを特徴とする請求項1に記載の白色系有機エレクトロルミネッセンス素子。

13. 前記発光媒体層が、電子輸送材料又は電子注入材料を含有することを特徴とする請求項1に記載の白色系有機エレクトロルミネッセンス素子。

14. 前記発光媒体層が、電子輸送層又は電子注入層を有することを特徴とする請求項1に記載の白色系有機エレクトロルミネッセンス素子。

15. 陽極に接する前記発光媒体層が、酸化剤を含有することを特徴とする請求項1に記載の白色系有機エレクトロルミネッセンス素子。

16. 陰極に接する前記発光媒体層が、還元剤を含有することを特徴とする請求項1に記載の白色系有機エレクトロルミネッセンス素子。

17. 少なくとも一方の電極と前記発光媒体層との間に無機化合物層を有することを特徴とする請求項1に記載の白色系有機エレクトロルミネッセンス素子。

18. 前記青色系発光材料が、スチリル誘導体、アントラセン誘導体又は芳香族アミンであることを特徴とする請求項1に記載の白色系有機エレクトロルミネッセンス素子。

19. 前記スチリル誘導体が、ジスチリル誘導体、トリスチリル誘導体、テトラスチリル誘導体及びスチリルアミン誘導体の中から選ばれる少なくとも一種類であることを特徴とする請求項18に記載の白色系有機エレクトロルミネッセンス素子。

20. 前記アントラセン誘導体が、フェニルアントラセン骨格を有する化合物で

あることを特徴とする請求項 18 に記載の白色系有機エレクトロルミネッセンス素子。

21. 前記芳香族アミンが、芳香族置換された窒素原子を 2 ～ 4 個有する化合物であることを特徴とする請求項 18 に記載の白色系有機エレクトロルミネッセンス素子。

22. 前記芳香族アミンが、芳香族置換された窒素原子を 2 ～ 4 個有し、かつアルケニル基を少なくとも一つ有する化合物であることを特徴とする請求項 18 に記載の白色系有機エレクトロルミネッセンス素子。

23. 前記青色蛍光性ドーパントが、スチリルアミン、アミン置換スチリル化合物及び縮合芳香族環含有化合物の中から選ばれる少なくとも一種類であることを特徴とする請求項 6 に記載の白色系有機エレクトロルミネッセンス素子。

24. 前記青色蛍光性ドーパントが、スチリルアミン、アミン置換スチリル化合物及び縮合芳香族環含有化合物の中から選ばれる少なくとも一種類であることを特徴とする請求項 7 に記載の白色系有機エレクトロルミネッセンス素子。

25. 前記青色蛍光性ドーパントが、スチリルアミン、アミン置換スチリル化合物及び縮合芳香族環含有化合物の中から選ばれる少なくとも一種類であることを特徴とする請求項 8 に記載の白色系有機エレクトロルミネッセンス素子。

26. 前記青色蛍光性ドーパントが、スチリルアミン、アミン置換スチリル化合物及び縮合芳香族環含有化合物の中から選ばれる少なくとも一種類であることを特徴とする請求項 9 に記載の白色系有機エレクトロルミネッセンス素子。

27. 前記青色蛍光性ドーパントが、スチリルアミン、アミン置換スチリル化合物及び縮合芳香族環含有化合物の中から選ばれる少なくとも一種類であることを特徴とする請求項 10 に記載の白色系有機エレクトロルミネッセンス素子。

28. 前記蛍光性化合物が、電子供与性基を有することを特徴とする請求項 1 に記載の白色系有機エレクトロルミネッセンス素子。

29. 前記蛍光性化合物が、540 ～ 650 nm の蛍光ピーク波長を示すことを



特徴とする請求項 1 に記載の白色系有機エレクトロルミネッセンス素子。

図 1

陰	極
発光媒体層 (青色系発光材料及び蛍光性化合物)	
陽	極

図 2

発光媒体層

陰	極
発光層 A (青色系発光材料及び蛍光性化合物)	
電荷輸送層	
陽	極

図 3

発光媒体層

陰	極
発光層 B (青色系発光材料)	
蛍光性化合物含有層	
陽	極

図 4

発光媒体層

陰	極
青色系発光層	
蛍光性化合物層	
陽	極

# INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP00/09227

## A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER

Int.Cl<sup>7</sup> C09K11/06, H05B33/14

According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC

## B. FIELDS SEARCHED

Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols)

Int.Cl<sup>7</sup> C09K11/06, H05B33/14

Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched

Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practicable, search terms used)

## C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X Y	JP, 11-329734, A (Mitsubishi Chemical Corporation), 30 November, 1999 (30.11.99) (Family: none)	1, 2, 11-14, 18 3-10, 15-17, 19-29
X Y	JP, 10-168445, A (Mitsui Toatsu Chemicals Inc.), 23 June, 1999 (23.06.99), esp., working example 27 (Family: none)	1, 2 3-29
Y	JP, 6-207170, A (Idemitsu Kosan Co., Ltd.), 26 July, 1994 (26.07.94) (Family: none)	1-29
Y	JP, 2-261889, A (Toshiba Corporation), 24 October, 1990 (24.10.90), Claims; page 3, upper right column to lower right column (Family: none)	1-29
Y	M. BERGREEN et al., "White light from an electroluminescent diode made from poly(3(4-octylphenyl)2,2'-bithiophene) and an oxadiazole derivative", Journal of Applied Physics, (December, 1994) 76:11, pp.7530-7534	1-29
Y	JP, 11-242995, A (Mitsui Chemicals, Ltd.), 07 September, 1999 (07.09.99),	1-29

☒ Further documents are listed in the continuation of Box C.

☐ See patent family annex.

\* Special categories of cited documents:  
 "A" document defining the general state of the art which is not  
 considered to be of particular relevance  
 "E" earlier document but published on or after the international filing  
 date  
 "L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is  
 cited to establish the publication date of another citation or other  
 special reason (as specified)  
 "O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other  
 means  
 "P" document published prior to the international filing date but later  
 than the priority date claimed

"T" later document published after the international filing date or  
 priority date and not in conflict with the application but cited to  
 understand the principle or theory underlying the invention  
 "X" document of particular relevance; the claimed invention cannot be  
 considered novel or cannot be considered to involve an inventive  
 step when the document is taken alone  
 "Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be  
 considered to involve an inventive step when the document is  
 combined with one or more other such documents, such  
 combination being obvious to a person skilled in the art  
 "&" document member of the same patent family

Date of the actual completion of the international search  
12 April, 2001 (12.04.01)

Date of mailing of the international search report  
24 April, 2001 (24.04.01)

Name and mailing address of the ISA/  
Japanese Patent Office

Authorized officer

Facsimile No.

Telephone No.

## INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP00/09227

## C (Continuation). DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
	Claims; working example (Family: none)	
Y	JP, 7-142169, A (Mitsubishi Chemical Corporation), 02 June, 1995 (02.06.95), Claims, Par. Nos. [0017], [0019]~[0023], [0033], [0036] (Family: none)	1~29
Y	EP, 948063, A2 (International Manufacturing and Engineering Service Co., Ltd), 25 February, 1999 (25.02.99), page 3, lines 23 to 26 & JP, 11-251067, A	15
Y	EP, 855848, A2 (International Manufacturing and Engineering Service Co., Ltd), 27 January, 1998 (27.01.98), page 3, lines 49 to 52 & US, 6013384, A & JP, 10-270171, A	16

## A. 発明の属する分野の分類 (国際特許分類 (IPC))

Int. Cl<sup>7</sup> C09K11/06、H05B33/14

## B. 調査を行った分野

調査を行った最小限資料 (国際特許分類 (IPC))

Int. Cl<sup>7</sup> C09K11/06、H05B33/14

最小限資料以外の資料で調査を行った分野に含まれるもの

国際調査で使用した電子データベース (データベースの名称、調査に使用した用語)

## C. 関連すると認められる文献

引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
X Y	J P, 11-329734, A (三菱化学株式会社) 30.11月.1999 (30.11.99) (ファミリーなし)	1, 2, 11-14, 18 3-10, 15-17, 19-29
X Y	J P, 10-168445, A (三井東圧化学株式会社) 23.6月.1998 (23.06.98)、特に実施例27 (ファミリーなし)	1, 2 3-29
Y	J P, 6-207170, A (出光興産株式会社) 26.7月.1994 (26.07.94) (ファミリーなし)	1-29

☒ C欄の続きにも文献が列挙されている。☐ パテントファミリーに関する別紙を参照。

## \* 引用文献のカテゴリー

「A」 特に関連のある文献ではなく、一般的技術水準を示すもの  
「E」 国際出願日前の出願または特許であるが、国際出願日以後に公表されたもの  
「L」 優先権主張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行日若しくは他の特別な理由を確立するために引用する文献 (理由を付す)  
「O」 口頭による開示、使用、展示等に言及する文献  
「P」 国際出願日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願

の日の後に公表された文献  
「T」 国際出願日又は優先日後に公表された文献であって出願と矛盾するものではなく、発明の原理又は理論の理解のために引用するもの  
「X」 特に関連のある文献であって、当該文献のみで発明の新規性又は進歩性がないと考えられるもの  
「Y」 特に関連のある文献であって、当該文献と他の1以上の文献との、当業者にとって自明である組合せによって進歩性がないと考えられるもの  
「&」 同一パテントファミリー文献

国際調査を完了した日

12.04.01

国際調査報告の発送日

24.04.01

国際調査機関の名称及びあて先

日本国特許庁 (ISA/JP)

郵便番号100-8915

東京都千代田区霞が関三丁目4番3号

特許庁審査官 (権限のある職員)

渡辺 陽子

印

4V

9279

電話番号 03-3581-1101 内線 3483

C (続き) . 関連すると認められる文献		
引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
Y	J P, 2-261889, A (株式会社東芝) 24.10月.1990(24.10.90)、特許請求の範囲、第3頁右上欄～右下欄(ファミリーなし)	1～29
Y	M. BERGREEN et al., "White light from an electroluminescent diode made from poly(3(4-octylphenyl)2,2'-bithiophene) and an oxadiazole derivative", Journal of Applied Physics, (Dec. 1994) 76:11, pp. 7530-7534	1～29
Y	J P, 11-242995, A (三井化学株式会社) 7.9月.1999(07.09.99)、特許請求の範囲と実施例(ファミリーなし)	1～29
Y	J P, 7-142169, A (三菱化学株式会社) 2.6月.1995(02.06.95)、特許請求の範囲と【0017】と【0019】～【0023】と【0033】と【0036】(ファミリーなし)	1～29
Y	EP, 948063, A2 ( International Manufacturing and Engineering Service Co., Ltd ) 25.2月.1999(25.02.99)、第3頁23～26行& J P, 11-251067, A	15
Y	EP, 855848, A2 ( International Manufacturing and Engineering Service Co., Ltd ) 27.1月.1998(27.01.98)、第3頁49～52行& US, 6013384, A & J P, 10-270171, A	16